CLIPPEDIMAGE= JP402221389A

PAT-NO: JP402221389A

DOCUMENT-IDENTIFIER: JP 02221389 A

TITLE: BUFFING DETERGENT

PUBN-DATE: September 4, 1990

INVENTOR-INFORMATION:

NAME

SAMEJIMA, SHUNICHI

KITAMURA, TATEO

WATANABE, NAOHIRO

ASANO, AKIO

ASSIGNEE-INFORMATION:

NAME

ASAHI GLASS CO LTD

COUNTRY

N/A

APPL-NO: JP01041856

APPL-DATE: February 23, 1989

INT-CL (IPC): C23G005/028; C11D007/50; C23G005/032

US-CL-CURRENT: 510/285

ABSTRACT:

PURPOSE: To produce a new buffing detergent not polluting underground water by

incorporating unsatd. chlorofluorohydrocarbon having a specified number of

carbon atoms as an effective component.

CONSTITUTION: A buffing detergent contg. one or more kinds of 3C unsatd.

chlorofluorohydrocarbons such as 1-chloro-2-fluoropropene, 2,3-dichloro-3,3-

difluoropropene, 1,1-dichloro-3,3,3-trifluoropropene and 1,2-dichloro-3,3,3-

trifluoropropene as effective components is prepd. At least one kind of org.

solvent selected among hydrocarbons such as n-pentane, alcohols such as

methanol, ketones such as acetone, halogenated hydrocarbons such as

dichloromethane, esters such as methyl acetate, etc., may be incorporated into

06/28/2002, EAST Version: 1.03.0002

the detergent by about 0-50wt.%. The detergent is fit to remove abrasive materials sticking to metal parts, etc.

COPYRIGHT: (C) 1990, JPO&Japio

06/28/2002, EAST Version: 1.03.0002

⑩日本国特許庁(JP)

◎ 公開特許公報(A) 平2-221389

SInt. Cl. 5

識別記号

庁内整理番号

69公開 平成2年(1990)9月4日

C 23 G 5/028 C 11 D 7/50 C 23 G 5/032 8722-4K 6779-4H 8722-4K

審査請求 未請求 請求項の数 3 (全4頁)

9発明の名称 パフ研磨洗浄剤

②特 願 平1-41856

②出 願 平1(1989)2月23日

@発 明 者 北 村 健 郎 神奈川県藤沢市鵠沼桜が岡 2-7-24

砲発 明 者 渡 辺 直 洋 千葉県千葉市都賀の台1-26-2

@発 明 者 浅 野 昭 雄 神奈川県横浜市神奈川区三枚町543

⑪出 願 人 旭 硝 子 株 式 会 社 東京都千代田区丸の内 2 丁目 1 番 2 号

個代 理 人 弁理士 栂村 繁郎 外1名

明細・書

1. 発明の名称

バフ研磨洗浄剤

2. 特許請求の範囲

1、炭紫数が3である不飽和塩素化弗素化炭化 水器を有効成分として含有するバフ研磨洗浄剤。

2、不飽和塩素化弗素化炭化水素が 1-クロロ-2-フルオロプロペン、2,3-ジクロロ-3,3-ジフルオロプロペン、1,1-ジクロロ-3,3,3-トリフルオロプロペン、1,2-ジクロロ-3,3,3-トリフルオロプロペン、1,3-ジクロロ-1,3,3-トリフルオロプロペン、1,3-ジクロロ-2,3,3-トリフルオロプロペン、3,3-ジクロロ-1,1,3-トリフルオロプロペン、3,3-ジクロロ-2,3-ジフルオロプロペンである請求項1に記載のバフ研磨洗浄剤。

3、パフ研磨洗浄剤中に、炭化水素類、アルコール類、ケトン類、ハロゲン化炭化水素類、叉はエステル類から選ばれる少なくとも1種が含まれている訪求項1に記載のパフ研磨洗浄剤。

3. 発明の詳細な説明

[産業上の利用分野]

本発明は、バフ研磨剤を用いて研磨した金属部品等に付着した研磨剤類を除去するために用いる バフ研磨洗浄剤に関するものである。

「従来の技術」

特密金属部品、装飾部品等のバフ研磨工程で、 研磨剤類が使われるが、これらが付着したままでは、製品とはならない場合が多い。従って、通常 このような部品の仕上げ工程では、有機溶剤を用いて洗浄を行なっている。その有機溶剤としては 1.1.1-トリクロロエタンが広く使われている。

[発明が解決しようとする課題]

本発明は、従来使用されていた1,1,1-トリクロロエタンが地下水汚染の点から好ましくないため、その使用量を抑えるべく、1,1,1-トリクロロエタンにかわる新規のバフ研磨剤を提供するとこを目的とするものである。

[課題を解決するための手段]

本発明は前述の目的を達成すべくなされたものであり、 炭素数が3である不飽和塩素化弗素化炭

(化水素を有効成分として含有するバフ研磨洗浄剤を提供するものである。本発明の不飽和塩素化弗素化炭化水素としては、1-クロロ-2-フルオロプロペン(b.p. 59℃)、2,3-ジクロロ-3,3-ジフルオロプロペン(b.p. 57℃)、1,1-ジクロロ-3,3,3-トリフルオロプロペン(b.p. 54℃)、1,2-ジクロロ-3,3,3-トリフルオロプロペン(b.p. 53℃)、1,3-ジクロロ-1,3,3-トリフルオロプロペン(b.p. 57℃)、1,3-ジクロロ-2,3,3-トリフルオロプロペン(b.p. 67℃)、3,3-ジクロロ-1,1,3-トリフルオロプロペン(b.p. 52℃)、3,3-ジクロロ-2,3-ジフルオロプロペン(b.p. 52℃)、3,3-ジクロロ-2,3-ジフルオロプロペン(b.p. 52℃)、3,3-ジクロロ-2,3-ジフルオロプロペン(b.p. 52℃)、50含水素不飽和塩素化弗素化炭化水素から選ばれる1種叉は2種以上の混合物が好ましい。

本発明のバフ研磨洗浄剤には、各種の目的に応 にてその他の各種成分を含有させることができる。 例えば、研磨剤の除去効果を高めるために、 炭化 水素類、アルコール類、 ケトン類、 ハロゲン化炭 化水素類叉はエステル類等の有機溶剤から選ばれ る少なくとも1種を含有させることができる。 こ

キセン、1-オクテン、1-ノネン、1-デセン、シクロペンタン、メチルシクロペンタン、シクロペキサン、エチルシクロペキサン、ビシクロペキサン、シクロペキセン、α-ビネン、ジペンテン、デカリン、テトラリン、アミレン、アミルナフタレン等から選ばれるものである。より好ましくはn-ペンタン、ネオペキサン、2.3-ジメチルブタン、n-ペアタン等である。

アルコール類としては、炭素数 1~17の鎖状 又は、環状の飽和又は不飽和アルコール類が好ま しく、メタノール、エタノール、n-プロピルアル コール、イソプロピルアルコール、n-ブチルアル コール、イソブチルアルコール、sec-ブチルアル コール、tert-ブチルアルコール、ペンチルアルコ ール、sec-アミルアルコール、1-エチル-1-プロパ ノール、2-メチル-1-ブタノール、イソペンチルア ルコール、tert-ベンチルアルコール、3-メチル-2-ブタノール、オオペンチルアルコール、1-ヘキ サノール、2-メチル-1-ペンタノール、4-メチル- れらの有機溶剤のバフ研磨洗浄剤中の含有割合は、 0~50重量%、好ましくは10~40重量%、 さらに好ましくは20~30重量%である。本発明の塩素化弗素化炭化水素類と有機溶剤との混合 物に共沸組成が存在する場合には、その共沸組成 での使用が特に好ましい。

世化水素類としては、炭素数 1~15の直鎖叉は環状の飽和叉は不飽和炭化水素類が好ましく、n-ペンタン、イソペンタン、n-ヘキサン、イソヘキサン、ネオヘキサン、2,3-ジメチルブタン、3-メチルペンタン、n-オクタン、2-メチルヘアタン、3-メチルヘアタン、3-メチルヘアタン、4-メチルヘアタン、3,3-ジメチルヘキサン、2,5-ジメチルヘキサン、3,3-ジメチルヘキサン、2-メチル-3-エチルペンタン、3-メチルー3-エチルペンタン、2,3,3-トリメチルペンタン、1,3,3-トリメチルペンタン、1,2,3-トリメチルペンタン、1,2,3-トリメチルペンタン、1-ペンテン、1-ヘ

2-ペンタノール、2-エチル-1-ブタノール、1-ヘブ タノール、2-ヘアタノール、3-ヘアタノール、1-オクタノール、2-オクタノール、2-エチル-1-ヘキ サノール、1-ノナノール、3,5,5-トリメチル-1-ヘ キサノール、1-デカノール、1-ウンデカノール、 1-ドデカノール、アリルアルコール、プロパルギ ルアルコール、ベンジルアルコール、シクロヘキ サノール、1-メチルシクロヘキサノール、2-メチ ルシクロヘキサノール、3-メチルシクロヘキサノ ール、4-メチルシクロヘキサノール、α-テルヒネ オール、アビエチノール、2,6-ジメチル-4-ヘアタ ノール、トリメチルノニルアルコール、テトラデ シルアルコール、ヘプタデシルアルコール等から 選ばれるものである。 より好ましくは、 メタノー ル、エタノール、イソプロピルアルコール等であ ٥.

ケトン類としては、R-CO-R'、 R-CO、R-CO-R'-CO-R'-CO-R'

R-CO-R'(ここで、R、R'、R''は炭素数1~9の飽和叉は不飽和炭化水素基)のいずれかの一般式で示されるものが好ましく、アセトン、メチルエチルケトン、2-ペンタノン、3-ペンタノン、3-ペンタノン、メチルプチルケトン、メチルブチルケトン、メチルファン、4-ヘアタノン、ジイソブチルケトン、アセトニルアセトン、メシチルオキシド、ホロン、メチルーn-アミルケトン、エチルブチルケトン、メチルへキシルケトン、シクロヘキサノン、メチルシクロヘキサノン、イソホロン、2.4-ペンタンジオン、ジアセトンアルコール、アセトフェノン、フェンチョン等から選ばれるものである。より好ましくは、アセトン、メチルエチルケトン等である。

ハロゲン化炭化水素類としては、炭素数 1 ~ 4 の飽和又は不飽和のハロゲン化炭化水素類が好ましく、ジクロロメタン、四塩化炭素、クロロホルム、1,1-ジクロロエタン、1,2-ジクロロエタン、1,1,1-トリクロロエタン、1,1,1-トリクロロエタ

 $R_1-COO-R_2-COO-R_2$, (COOR₁)₂,

Ø-COOR, I COOR,

÷

(ここで、 R_1 、 R_2 、 R_3 、 R_4 、 R_5 、 R_6 は H 叉は 炭素数 $1\sim 1$ 9 の飽和ないし、不飽和結合を有する 炭化水素基)。

具体的には、蟻酸メチル、蟻酸エチル、蟻酸プロピル、蟻酸ブチル、蟻酸イソブチル、蟻酸ペンチル、酢酸メチル、酢酸プロピル、酢酸イソプロピル、酢酸イソプロピル、酢酸イソプチル、酢酸イソプチル、酢酸ペンチル、3-メトキシブチルアセテート、酢酸sec-ヘキシル、2-エチルブチルアセテート、2-エチルヘキシル、アロピオン酸メチル、プロピオン酸メチル、アロピオン酸エチル、酪酸ブチル、酪酸イソブチル、2-ヒドロキシ-2-メチルプロピオン酸エチル、ステアリン酸ブチル、

ン、1,1,1,2-テトラクロロエタン、1,1,2,2-テトラクロロエタン、ペンタクロロエタン、1.1-ジクロロエチレン、trans-1,2-ジクロロエチレン、cis-1,2-ジクロロエチレン、テトラクロロエチレン、1-クロロアロバン、2-クロアロバン、1-ブロモアロバン、2-ブロモアロバン等から選ばれるものである。より好ましくは、ジクロロメタン、1,1,1-トリクロロエタン、trans-1,2-ジクロロエチレン、cis-1,2-ジクロロエチレン、トリクロロエチレン、テトラクロロエチレン、2-ブロモアロバン等である。

エステル類としては、次の一般式で示されるものが好ましく、 R_1 - $COO-R_2$ 、

ステアリン酸ペンチル、安息香酸メチル、安息香酸メチル、安息香酸プロピル、安息香酸プチル、安息香酸イソペンチル、安息香酸ペンジル、アビエチン酸エチル、アビエチン酸ペンジル、アジピン酸ジエチル、シュウ酸ジブチル、シュウ酸ジエチル、マレイン酸ジメチル、マレイン酸ジエチル、マレイン酸ジブチル、酒石酸ジブチル、クエン酸トリブチル、セバシン酸ジオチル、フタル酸ジエチル、フタル酸ジメチル、フタル酸ジエチル、フタル酸ジオクチル等から選ばれるものである。より好ましくは、酢酸メチル、酢酸エチル等である。

本発明のバフ研磨洗浄剤には、各種の洗浄助剤、水、界面活性剤、安定剤あるいは、オゾン破壊に対する影響の少ない含水素塩素化弗素化炭化水素類をさらに添加混合してもよい。洗浄方法としては、手拭き、没漬、スプレー法、揺動、超音波洗浄、蒸気洗浄等通常の方法を採用することができ

. **6**.

፟ [與施例]

実施例1~13

下記第1表に示すバフ研磨洗浄剤を用いて研磨 剤の除去試験を行なった。

腕時計のフレームをバフ研磨剤(GS-1、創研工業開製)で研磨後、バフ研磨洗浄剤に浸漬し、3分間超音波をかけた後、これを取り出し研磨剤の除去状況を目視により観察した。その結果を第1表に示す。

第1表

	パフ研磨洗浄剤	観察効果
実施例1	1-/100-2-7/4ロブロペン(100)	0
実施例2	2, 3-ジグロロー3, 3-ジ フルキロプロペン(100)	0
実施例3	1, 1-ジクロロー3, 3, 3-トリフルオロプロペン(100)	0
実施例4	1, 2-3° 7000-3, 3, 3-1-117%,tay" 14° 2(100)	0
実施例5	1, 3-ን ኃመ-1, 3, 3-ኑሃንኤተወፖ ፡፡ላ ን(100)	0
実施例6	1. 3-ジ クロロー2. 3. 3-トリフルオロア ロヘ・ン(100)	0
実施例7	3, 3-ジクロロー1, 1, 3-トリアルホロプロペン(100)	0
実施例8	3, 3–ታ ንመ-2, 3–ታ ንጹመፖ መግን(100)	0
実施例9	3, 3-ジ クエネロー1, 1, 3-トリアルオロア゚ロペン(90) /	0
実施例10	›ንታላ^ ንታን(10) 3, 3-ジንመ-1, 1, 3-トリフルオロぴ ロペン(75) / ፲ <i>ዓ/-</i> 4(25)	0
実施例11	. スノーティング 3, 3ージ クロロー1. 1, 3ートリフルオロア ロペ・ン(80) / アモトン(20)	0
夹施例12	/ そうくなり 3, 3-ジ クロロ-1, 1, 3-トリフルオロク゚ロペン(80) / 1, 1, 1-トリクロロエタン(20)	0
実施例13	1, 1, 1-797mは7/(20) 3, 3-ジプロロー1, 1, 3-トリアルキロク゚ロペン(80)/ 酢酸エチル(20)	0

()内は混合比[重量%]

○: 良好に除去できる △: 微量残存 ○: ほぼ良好 ×:かなり残存

[発明の効果]

本発明のバフ研磨洗浄剤は、実施例から明らかなように研磨剤の除去効果の優れたものである。 叉、従来使用されていた1,1,1-トリクロロエタン に比べ、金属、プラスチック、及びエラストマ 一等から成る研磨剤を除去すべき物品に駆影響を 与えることが少ない点で有利である。

代理人 假村繁郑 外 1 名